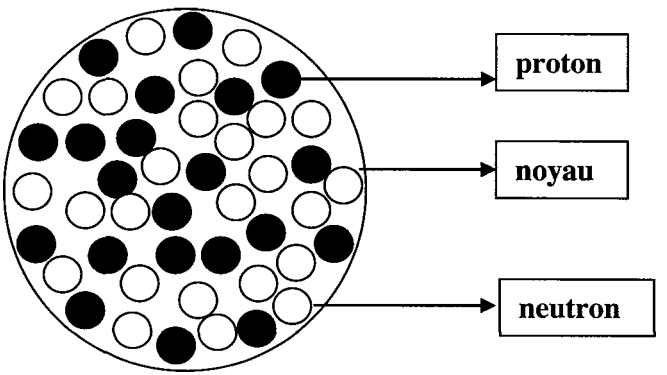
A - *Le noyau atomique et sa représentation symbolique*

® *Constitution du noyau* .

Les constituants du noyau atomique sont les protons et les neutrons : on les appelle nucléons .

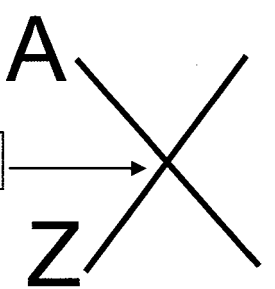


Le nombre de nucléons d'un noyau porte le nom de **nombre de masse** ; on le symbolise par **A** .

A : nombre de masse
A = nombre de nucléons
= protons + neutrons

X : symbole de l'élément chimique

Z : nombre de charge
Ou numéro atomique
Z = nombre de protons



Représentation symbolique d'un noyau atomique ou nucléide

Le nombre de protons d'un noyau est désigné par **Z** qui s'appelle le **nombre de charge** (ou numéro atomique) du noyau .
Celui-ci représente également le nombre d'électrons de l'atome .